

Metode pengujian kadar fluorida dalam air dengan alat spektrofotometer secara alazarin merah



### DAFTAR RUJUKAN

- American Public Health Association, American Water Works Association, Water Pollution Control Federation,
  1965 Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater, 12 th Edition, APHA, Washington D.C.
- Departemen Pekerjaan Umum, 1989 Metode Pengambilan Contoli Uji Kualitas Air. Nomor SK SNI M-02-1989-F, Yayasan LPMB, Bandung.

<sup>&</sup>quot;Hak Cipta dilindungi Undang-Undang"

## DAFTAR ISI

			hala	man
I	DESI	KRIPSI	1	l
	1.1	Maksud dan Tujuan  1.1.1 Maksud  1.1.2 Tujuan	1	l.
	1.2	Ruang Lingkup	1	l
	1.3	Pengertian	1	l
H	CAR	PELAKSANAAN	2	2
	2.1	Peralatan dan Bahan Penunjang Uji	2	2
	2.2	Persiapan Benda Uji	2	2
	2.3	Persiapan Pengujian  2.3.1 Pembuatan Larutan Induk Fluorida, F  2.3.2 Pembuatan Larutan Baku Fluorida, F  2.3.3 Pembuatan Kurva Kalibrasi	3	
	2.4	Cara Uji	4	,
	2.5	Perhitungan	4	
	2.6	Laporan	4	

#### I. DESKRIPSI

### 1.1 Maksud dan Tujuan

### 1.1.1 Maksud

Metode pengujian ini dimaksudkan sebagai pegangan dalam pelaksanaan pengujian kadar fluorida, F dalam air.

### 1.1.2 Tujuan

Tujuan metode pengujian ini untuk memperoleh kadar fluorida dalam air.

## 1.2 Ruang Lingkup

Lingkup pengujian meliputi:

- 1) cara pengujian kadar fluorida yang terdapat dalam air antara 0-25 mg/L F;
- 2) penggunaan metode alizarin merah dengan alat spektrofotometer pada kisaran panjang gelombang 520-550 nm.

# 1.3 Pengertian

Beberapa pengertian yang berkaitan dengan metode pengujian ini:

- kurva kalibrasi adalah grafik yang menyatakan hubungan kadar larutan baku dengan hasil pembacaan serapan-masuk yang biasanya merupakan garis lurus;
- Iarutan induk adalah larutan baku kimia yang dibuat dengan kadar tinggi dan akan digunakan untuk membuat larutan baku dengan kadar yang lebih rendah;
- 3) larutan baku adalah larutan yang mengandung kadar yang sudah diketahui secara pasti dan langsung digunakan sebagai pembanding dalam pengujian.

### II. CARA PELAKSANAAN

# 2.1 Peralatan dan Bahan Penunjang Uji

### 2.1.1 Peralatan

Peralatan yang digunakan terdiri atas:

- 1) spektrofotometer sinar tunggal atau sinar ganda yang mempunyai kisaran panjang gelombang 190-900 nm dan lebar celah 0,2-2,0 nm serta telah dikalibrasi pada saat digunakan;
- 2) pipet seukuran 5, 10, 25 dan 50 mL;
- 3) pipet ukur 5 dan 10 mL;
- 4) labu ukur 200 dan 1000 mL;
- 5) gelas ukur 50, 100 dan 1000 mL;
- 6) labu erlenmeyer 250 dan 500 mL.

# 2.1.2 Bahan Penunjang Uji

Bahan kimia yang berkualitas p.a dan bahan lain yang digunakan dalam pengujian ini terdiri atas:

- 1) serbuk natrium fluorida bebas air, NaF;
- 2) larutan asam zirkonil;
- 3) larutan alizarin merah;
- 4) larutan natrium arsenit;
- 5) air suling atau air demineralisasi yang mempunyai DHL 0,5-2,0 /umhos/cm;
- 6) saringan membran berpori 0,45 um.

# 2.2 Persiapan Benda Uji

Siapkan benda uji dengan tahapan sebagai berikut:

- 1) sediakan contoh uji yang telah diambil sesuai dengan Metode Pengambilan Contoh Uji Kualitas Air, SK SNI M -02-1989-F;
- ukur 250 mL contoh uji secara duplo dan masukkan ke dalam labu erlenmeyer 500 mL;
- apabila contoh uji keruh, saring contoh uji dengan saringan membran berpori 0,45 jum;
- 4) apabila contoh uji mengandung klorin tambahkan satu tetes larutan natrium arsenit setiap contoh uji mengandung 0,1 mg Cl<sup>-</sup>;

benda uji siap diuji.

### 2.3 Persiapan Pengujian

### 2.3.1 Pembuatan Larutan Induk Fluorida, F

Buat larutan induk fluorida 100 mg/L dengan tahapan sebagai berikut:

- 1) larutkan 0,2210 g NaF bebas air dengan 100 mL air suling di dalam labu ukur 1000 mL;
- 2) tambahkan air suling sampai tepat pada tanda tera.

# 2.3.2 Pembuatan Larutan Baku Fluorida, F

Buat larutan baku fluorida dengan tahapan sebagai berikut:

- pipet 100 mL larutan induk fluorida dan masukkan ke dalam labu ukur 1000 mL;
- tambahkan air suling sampai tepat pada tanda tera, sehingga dalam
   1,0 mL larutan mengandung 0,01 mg F;
- 3) pipet 0, 5, 10, 20 dan 40 mL larutan baku fluorida 10 mg/L dan masukkan masing-masing ke dalam labu ukur 200 ml;
- 4) tambahkan air suling sampai tepat pada tanda tera, sehingga larutan mengandung 0; 0,25; 0,50; 1,0 dan 2,0 mg/L F.

#### 2.3.3 Pembuatan Kurva Kalibrasi

Buat kurva kalibrasi dengan tahapan sebagai berikut:

- 1) optimalkan alat spektrofotometer sesuai dengan petunjuk penggunaan alat untuk pengujian kadar fluorida;
- pipet 100 mL larutan baku secara duplo dan masukkan ke dalam labu erlenmeyer 250 mL;
- 3) tambahkan 5,0 mL larutan alizarin merah dan 5,0 mL larutan asam zirkonil, kocok hingga merata dan biarkan selama 1 jam ± 2 menit;
- 4) masukkan ke dalam kuvet pada alat spektrofotometer, baca dan catat serapan-masuknya pada panjang gelombang 525 nm;
- 5) apabila perbedaan pembacaan serapan-masuk secara duplo lebih besar dari 2%, periksa keadaan alat dan ulangi pekerjaan mulai dari tahap 1),apabila lebih kecil atau sama dengan 2%, rata-ratakan hasilnya;
- 6) buat kurva kalibrasi dari data 4) di atas atau tentukan persamaan garis lurusnya.

#### 2,4 Cara Uji

Uji kadar fluorida dengan tahapan sebagai berikut:

- ukur 100 mL benda uji dan masukkan ke dalam labu erlenmeyer 250 mL;
- tambahkan 5,0 mL larutan alizarin merah dan 5,0 mL larutan asam 2) zirkonil, kocok dan biarkan selama 1 jam ± 2 menit;
- masukkan ke dalam kuvet pada alat spektrofotometer, baca dan catat 3) serapan-masuknya pada panjang gelombang 525 nm.

#### Perhitungan 2.5

Hitung kadar fluorida di dalam benda uji dengan menggunakan kurva kalibrasi atau persamaan garis lurus dan perhatikan hal-hal berikut:

- selisih kadar maksimum yang diperbolehkan antara dua pengukuran 1) duplo adalah 2%, rata-ratakan hasilnya;
- apabila hasil perhitungan kadar fluorida lebih besar dari 2,5 mg/L, ulangi pengujian dengan cara mengencerkan benda uji.

#### 2.6 Laporan

Catat pada formulir kerja hal-hal sebagai berikut:

- parameter yang diperiksa;
- 2) 3) nama pemeriksa;
- tanggal pemeriksaan;
- 4) nomor laboratorium;
- 5) 6) data kurva kalibrasi;
- nomor contoh uji;
- lokasi pengambilan contoh uji;
- 8) waktu pengambilan contoh uji;
- pembacaan serapan-masuk pertama dan kedua; 9)
- 10) kadar dalam benda uji.